|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT HUYỆN GIA LÂM**  **TRƯỜNG THCS NINH HIỆP**    **Đề số 1** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **Năm học: 2020-2021**  **Môn: Hóa học 8**  **Thời gian: 45 phút** |

***( Học sinh làm bài ra giấy kiểm tra)***

**PHẦN I**. **TRẮC NGHIỆM ( 5 điểm)***Hãy chọn phương án đúng nhất trong mỗi câu sau*

**Câu 1.**Thu khí hiđro bằng phương pháp đẩy nước là do

**A.** hiđro nặng hơn không khí. **B.** hiđro nhẹ nhất trong các chất khí.

**C.** hiđro rất ít tan trong nước. **D.** hiđro tan trong nước

**Câu 2.**Oxi **không** tác dụng được với kim loại nào dưới đây?

**A.** Fe. **B.** Cu. **C.** Ca. **D.** Au.

**Câu 3.**Khi thổi không khí vào nước nguyên chất, dung dịch thu được hơi có tính axit. Khí nào sau đây gây nên tính axit đó?

**A.** Cacbon đioxit **B.** Hiđro **C**. Nitơ **D**. Oxi

**Câu 4.**Dẫn khí H2 dư qua ống nghiệm chứa CuO nung nóng. Sau khi kết thúc phản ứng, hiện tượng quan sát được:

**A.** Có tạo thành chất rắn màu đen, có hơi nước tạo thành.

**B.** Có tạo thành chất rắn màu đen vàng, có hơi nước tạo thành.

**C.** Có tạo thành chất rắn màu đen nâu, không có hơi nước tạo thành.

**D.** Có tạo thành chất rắn màu đỏ, có hơi nước tạo thành

**Câu 5.**Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

**A**. Fe, Zn, Li, Sn **B.** Cu, Pb, Rb, Ag

**C.** K, Na, Ca, Ba **D.** Al, Hg, Cs, Sr

**Câu 6.**Dãy chất nào chỉ toàn bao gồm axit:

**A.** HCl; NaOH **B.** CaO; H2SO4 **C.** H3PO4; HNO3 **D.** SO2; KOH

**Câu 7.**Các oxit có công thức hóa học sau: SO3; N2O5; Fe2O3; Na2O. Những chất thuộc loại **oxit axit**?

**A.** SO3; N2O5 **B.** N2O5; Fe2O3

**C.** SO3; Fe2O3 **D.** Fe2O3; Na2O

**Câu 8.**Nguyên tắc điều chế khí hiđro trong phòng thí nghiệm là gì?

**A.** Cho kim loại tác dụng với dung dịch axit loãng (HCl, H2SO4).

**B.** Điện phân nước.

**C.** Nhiệt phân các hợp chất giàu hiđro.

**D.** Hạ nhiệt độ không khí xuống -183oC.

**Câu 9.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng thế:

**A**. 2KClO3🡒 2KCl + O2 **B**. SO3 +H2O 🡒 H2SO4

**C.** Fe2O3 + 6HCl 🡒 2FeCl3 +3 H2O **D**. Fe3O4 + 4H2🡒 3Fe + 4H2O

**Câu 10.**Có những chất rắn sau: CaO, P2O5, MgO. Dùng những thuốc thử nào để có thể phân biệt

được các chất trên?

**A**. Dùng axit và giấy quì tím **B**. Dùng axit H2SO4 và phenolphtalein

**C.** Dùng H2O và giấy quỳ tím **D.** Dùng dung dịch NaOH

**Câu 11:**Cho 6,5g Zn tác dụng với dung dịch có chứa 12g HCl. Thể tích khí H2 (đktc) thu được là

**A.** 1,12lít **B.** 2,24 lít **C**.3,36 lít **D.** 2,42 lít

**Câu 12.**Nhóm các chất đều phản ứng được với khí hiđro là

**A**.CuO, ZnO, H2O **B.**CuO, ZnO, H2SO4

**C.** CuO, ZnO, O2 **D.** CuO, ZnO, HCl

**Câu 13.**Trong các chất dưới đây, chất nào làm quì tím hoá xanh?

1. CuO **B.** NaOH **C.** Mg(OH)2 **D.** HCl

**Câu 14.**Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước?

**A**. SO3, CaO, CuO, Fe2O3 **B**. SO3, Na2O, CaO, P2O5

**C**. ZnO, CO2, SiO2, PbO **D**. SO2, Al2O3, HgO, K2O

**Câu 15.**Dãy chất nào chỉ toàn bao gồm muối:

**A.** CaSO4; HCl; MgCO3 **B.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2

**C.**MgCl; NaHSO3; KNO3 **D.** H2O; Na3PO4; KOH

**Câu 16.**Trong các chất sau, chất nào thường được dùng điều chế oxi trong phòng thí nghiệm?

**A.** KClO3. **B.** NaHCO3. **C.** NaCl. **D.** CaCO3

**Câu 17**. Đốt hỗn hợp gồm 10 ml khí H2 và 10 ml khí O2. Khí nào còn dư sau phản ứng?

**A.** H2 dư **B**. O2 dư **C.** 2 Khí vừa hết **D**. Không xác định được

**Câu 18.**Axit là những chất làm cho quì tím chuyển sang màu nào trong số các màu cho dưới đây?

**A.** Xanh **B.** Đỏ **C.** Tím **D.** vàng

**Câu 19**.Câu trả lời nào sau đây về tính chất hóa học của khí oxi là đúng?

**A**. Oxi tác dụng với hợp chất.

**B.** Oxi tác dụng với phi kim và kim loại.

**C**. Oxi tác dụng với phi kim, kim loại và hợp chất.

**D.** Oxi tác dụng với kim loại.

**Câu 20.**Nhiệt phân KMnO4 ta thu được khí gì?

**A.** O2 **B.** H2 **C.** CO2 **D.** SO2

**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm)**

**Câu 1 (2đ).**Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và gọi tên sản phẩm?

a. Ca +  H2O  🡒

b. SO3   +  H2O  🡒

c. P2O5   +  H2O  🡒

d. Na2O   +  H2O  🡒

**Câu 2(2đ).** Khử 32 g Sắt (III) oxit bằng khí Hiđro ở nhiệt độ cao.

1. Tính thể tích khí Hiđro (ở đktc) cần dùng.
2. Tính khối lượng sắt thu được sau phản ứng.

**Câu 3(1đ).**Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất rắn: CaO, BaO, P2O5

**(Cho biết Zn = 65; Fe = 56; Cl = 35,5; O = 16; H=1)**

|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT HUYỆN GIA LÂM**  **TRƯỜNG THCS NINH HIỆP**    **Đề số 2** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **Năm học: 2020-2021**  **Môn: Hóa học 8**  **Thời gian: 45 phút** |

***( Học sinh làm bài ra giấy kiểm tra)***

**PHẦN I.TRẮC NGHIỆM(5 điểm)***Hãy chọn phương án đúng nhất trong mỗi câu sau*

**Câu 1.**Dãy chất nào chỉ toàn bao gồm muối:

**A.** MgCl; Na2SO4; KNO3 **B.** Na2CO3; H2SO4; Ba(OH)2

**C.** CaSO4; HCl; MgCO3 **D.** H2O; Na3PO4; KOH

**Câu 2.** Nhiệt phân KMnO4 ta thu được khí gì?

**A.** SO2 **B.** H2 **C.** O2 **D.** CO2

**Câu 3.** Dẫn khí H2 dư qua ống nghiệm chứa CuO nung nóng. Sau khi kết thúc phản ứng, hiện tượng quan sát được:

**A.** Có tạo thành chất rắn màu đen, có hơi nước tạo thành.

**B.** Có tạo thành chất rắn màu đen vàng, có hơi nước tạo thành.

**C.** Có tạo thành chất rắn màu đen nâu, không có hơi nước tạo thành.

**D.** Có tạo thành chất rắn màu đỏ, có hơi nước tạo thành.

**Câu 4.** Thu khí hiđro bằng phương pháp đẩy nước là do

**A.** hiđro nặng hơn không khí. **B.** hiđro nhẹ nhất trong các chất khí.

**C.** hiđro rất ít tan trong nước. **D.** hiđro tan trong nước.

**Câu 5.** Trong các chất sau, chất nào thường được dùng điều chế oxi trong phòng thí nghiệm?

**A.** KClO3. **B.** NaHCO3. **C.** NaCl. **D.** CaCO3.

**Câu 6.** Trong các chất dưới đây, chất làm quì tím hoá xanh là

1. CuO **B.** NaOH **C**. Mg(OH)2 **D.** HCl

**Câu 7.** Trong các chất dưới đây, chất làm quì tím hoá đỏ là

**A.** Nước **B.** Rượu (cồn) **C.** Axit **D.** Nước vôi

**Câu 8.**Có những chất rắn sau: MgO, P2O5, BaO. Dùng những thuốc thử nào để có thể phân biệt được các chất trên?

**A**. Dùng axit và giấy quì tím **B**. Dùng axit H2SO4 và phenolphtalein

**C.** Dùng H2O và giấy quỳ tím **D.** Dùng dung dịch NaOH

**Câu 9.** Nhóm các chất đều phản ứng được với khí hiđro là

**A**. CuO, ZnO, Fe2O3 **B.**CuO, ZnO, H2SO4

**C.** CuO, MgO, H2O **D.** CuO, ZnO, HCl

**Câu 10.**Các oxit có công thức hóa học sau: SO3; N2O5; Fe2O3; Na2O. Những chất thuộc loại **oxit bazơ**?

**A.** SO3; N2O5 **B.** N2O5; Fe2O3

**C.** SO3; Fe2O3 **D.** Fe2O3; Na2O

**Câu 11.**Phản ứng nào dưới đây không phải là phản ứng thế?

**A.** CuO + H2🡒 Cu + H2O **B**. Mg +2HCl 🡒 MgCl2 +H2

**C**. Ca(OH)2 + CO2🡒 CaCO3 +H2O **D**. Zn + CuSO4🡒 ZnSO4 +Cu

**Câu 12.** Oxi **không** tác dụng được với kim loại nào dưới đây?

**A.** Fe. **B.** Cu. **C.** Ca. **D.** Au.

**Câu 13.**Khi thổi không khí vào nước nguyên chất, dung dịch thu được hơi có tính axit. Khí nào sau đây gây nên tính axit đó?

**A.** Cacbon đioxit **B.** Hiđro **C**. Nitơ **D**. Oxi

**Câu 14.** Nguyên tắc điều chế khí hiđro trong phòng thí nghiệm là gì?

**A.** Cho kim loại tác dụng với dung dịch axit loãng (HCl, H2SO4).

**B.** Điện phân nước.

**C.** Nhiệt phân các hợp chất giàu hiđro.

**D.** Hạ nhiệt độ không khí xuống -183oC.

**Câu 15.**Trong các oxit sau đây: SO3, CuO, Na2O, CaO, CO2, Al2O3. Dãy oxit nào tác dụng được với nước?

**A.** SO3, Na2O, CO2, CaO **B.** SO3, CuO, Na2O

**C.** SO3, Al2O3, Na2O **D.** Tất cả đều sai

**Câu 16.**Đốt hỗn hợp gồm 10 ml khí H2 và 10 ml khí O2. Khí nào còn dư sau phản ứng?

**A.** H2 dư **B**. O2 dư **C.** 2 Khí vừa hết **D**. Không xác định được

**Câu 17.**Cho 6,5g Zn tác dụng với dung dịch có chứa 12g HCl. Thể tích khí H2 (đktc) thu được là:

**A.** 1,12lít **B.** 2,24 lít **C.**3,36 lít **D.** 2,42 lít

**Câu 18.**Dãy chất nào chỉ toàn bao gồm axit:

**A.** MgCl; Na2SO4; KNO3 **B.** H2CO3; H2SO4; H2S

**C.** CaSO4; HCl; H2CO3 **D.** H2SO4; HCl; KOH

**Câu 19.**Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

**A**. Fe, Zn, Li, Sn **B.** Cu, Pb, Rb, Ag

**C.** K, Na, Ca, Ba **D.** Al, Hg, Cs, Sr

**Câu 20.**Điều khẳng định nào sau đây về tích chất của oxi là ***đúng***?

**A.** Oxi là chất khí không tan trong nước. **B.** Oxi là chất khí tan ít trong nước.

**C.** Oxi là chất khí phản ứng với nước. **D.** Oxi là chất khí tan vô hạn trong nước

**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm)**

**Câu 1 (3đ).**Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và gọi tên sản phẩm?

a. K +  H2O  🡒

b. SO3   +  H2O  🡒

c. P2O5   +  H2O  🡒

d. BaO   +  H2O  🡒

**Câu 2(2đ).** Khử 32 g Sắt (III) oxit bằng khí Hiđro ở nhiệt độ cao.

1. Tính thể tích khí Hiđro (ở đktc) cần dùng.
2. Tính khối lượng sắt thu được sau phản ứng.

**Câu 3(1đ).**Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất rắn: CaO, BaO, P2O5

**(Cho biết Zn = 65; Fe = 56; Cl = 35,5; O = 16; H=1)**

|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT HUYỆN GIA LÂM**  **TRƯỜNG THCS NINH HIỆP**    **Đề số 1** | **BIỂU ĐIỂM VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **Năm học: 2020-2021**  **Môn: Hóa học 8** |

**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM (5 điểm)**

**Mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | C | 6 | C | 11 | B | 16 | A |
| 2 | D | 7 | A | 12 | C | 17 | B |
| 3 | A | 8 | A | 13 | B | 18 | B |
| 4 | D | 9 | D | 14 | B | 19 | C |
| 5 | C | 10 | C | 15 | C | 20 | A |

**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1**  **(2 điểm)** | a. Ca + 2H2OCa(OH)2 + H2  Canxi hidroxit  b. SO3+H2OH2SO4  axit sunfuric  c.P2O5+3H2O2H3PO4  axit photphoric  d. Na2O+H2O2NaOH  Natri hidroxit | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 2**  **(2 điểm)** | PTHH: Fe2O3 + 3H2 2Fe + 3H2O | **0,5** |
| 1. n Fe2O3= 0,2 (mol)   Từ pt =>n H2 = 0,6(nol)  Thể tích H2 thu được ở đktc là: = 0,6. 22,4 = 13,44(l)   1. n Fe= 0,4 mol   mFe= 0,4. 56= 22,4 g | **0,5**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 3 (1đ)** | Phân biệt chất rắn   * Cho các chất hòa tan vào nước: nhận biết đc CaO * Cho 1 mẩu quỳ tím vào ác dung dịch thu được:   Quỳ tím chuyển màu đỏ : P2O5  Quỳ tím chuyển màu xanh: BaO | **1đ** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **GV ra đề**  **Vũ Thị Mai Anh** | **Tổ/Nhóm CM duyệt**  **Đàm Thị Thanh** | **BGH duyệt**  **PHÓ HIỆU TRƯỞNG**  **Hồ Chiến Thắng** |

|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT HUYỆN GIA LÂM**  **TRƯỜNG THCS NINH HIỆP**  **Đề số 2** | **BIỂU ĐIỂM VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II**  **Năm học: 2019-2020**  **Môn: Hóa học 8** |

**PHÀN I. TRẮC NGHIỆM (5 điểm)**

**Mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | A | 6 | B | 11 | C | 16 | B |
| 2 | C | 7 | C | 12 | D | 17 | B |
| 3 | D | 8 | C | 13 | A | 18 | B |
| 4 | C | 9 | A | 14 | A | 19 | C |
| 5 | A | 10 | D | 15 | A | 20 | B |

**PHẦN II. TỰ LUẬN (5 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1**  **(2 điểm)** | a. 2K + 2H2O2KOH+ H2  Kali hidroxit  b. SO3+H2OH2SO4  axit sunfuric  c. P2O5+3H2O2H3PO4  axit photphoric  d. BaO+H2OBa(OH)2  Bari hidroxit | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 2**  **(2 điểm)** | PTHH: Fe2O3 + 3H2 2Fe + 3H2O | **0,5** |
| 1. n Fe2O3 = 0,2 (mol)   Từ pt =>n H2 = 0,6(nol)  Thể tích H2 thu được ở đktc là: = 0,6 . 22,4 = 13,44(l)  b) n Fe= 0,4 mol  mFe= 0,4. 56= 22,4 g | **0,5**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 3 (1đ)** | Phân biệt chất rắn   * Cho các chất hòa tan vào nước: nhận biết đc CaO * Cho 1 mẩu quỳ tím vào ác dung dịch thu được:   Quỳ tím chuyển màu đỏ : P2O5  Quỳ tím chuyển màu xanh: BaO | **1đ** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **GV ra đề**  **Vũ Thị Mai Anh** | **Tổ/Nhóm CM duyệt**  **Đàm Thị Thanh** | **BGH duyệt**  **PHÓ HIỆU TRƯỞNG**  **Hồ Chiến Thắng** |
|  |  |  |